Základní škola a Mateřská škola Dobrá Voda u Českých Budějovic,

Na Vyhlídce 6, 373 16 Dobrá Voda u Českých Budějovic



EU PENÍZE ŠKOLÁM

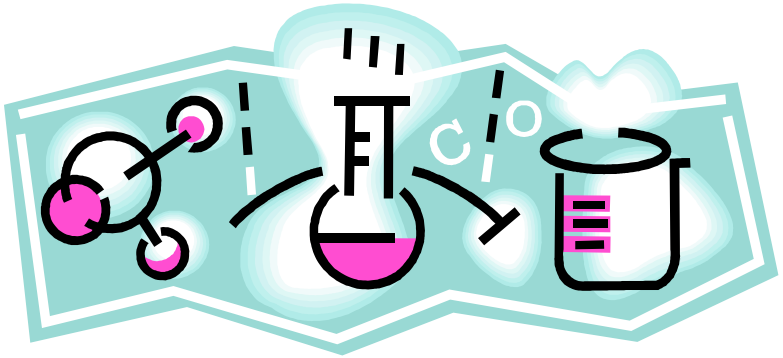
Zlepšení podmínek pro vzdělávání na základních školách Operačního programu Vzdělávání pro konkurenceschopnost

Autor	**Mgr. Růžena Koubová**
Vzdělávací oblast/Obor:	Člověk a příroda/Chemie
Třída:	VIII.
Datum tvorby:	3.6.2012
Datum zařazení do výuky a zapsání do třídní knihy:	8.6.2012
Jazyk:	čeština
Název DUM:	VY_32_INOVACE_CH.8.11
Téma:	Chemie pro 8. a 9. ročník
Klíčová slova	Kyslíkaté kyseliny, soli, názvosloví

ANOTACE

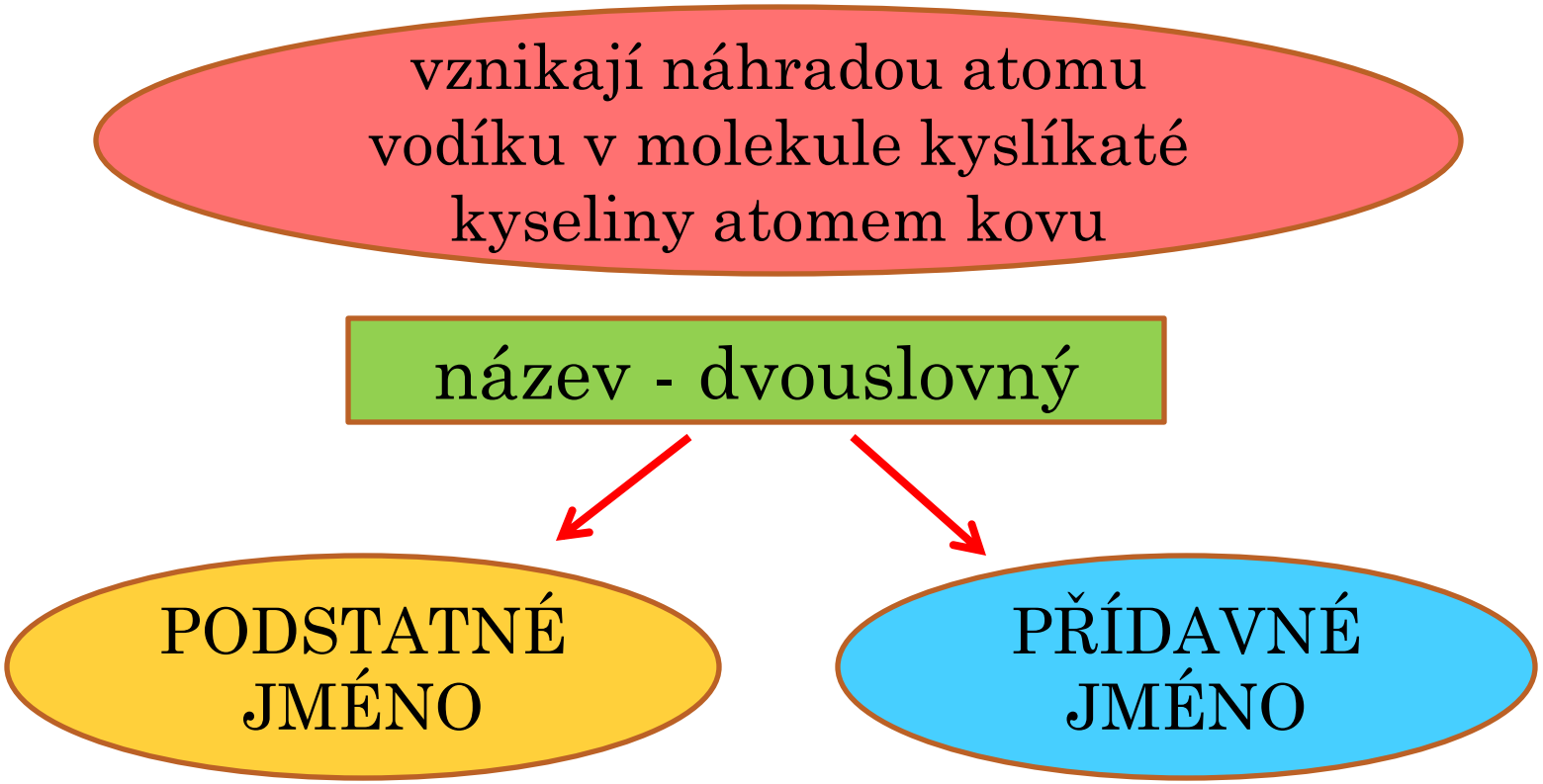
Druh materiálu:	**Prezentace**
Ročník:	8.
Pomůcky:	-
Inovace:	Materiál slouží k výuce, k zápisu do sešitu a podporuje aktivní opakování učiva s užitím interaktivní tabule
Metodické pokyny:	Str. 5 – charakteristika solí kyslíkatých kyselin – zobrazování postupně po kliknutí Str. 6 – názvosloví solí kyslíkatých kyselin – zápis do sešitu Str. 7 – procvičování – žáci k názvu kyseliny přiřazují z modrého mráčku její vzorec a z červeného mráčku název soli odvozené od dané kyseliny – po kliknutí na šipku se objeví řešení Str. 8 – žáci tvoří správné vzorce solí pomocí vzorců kyselin – po kliknutí se postupně objevují vzorce kyselin a pro kontrolu správného vzorce soli kliknout na „vzorec soli“ Str. 9 – žáci přiřazují správný název soli ke vzorci – kliknutím se postupně objeví řešení
Očekávaný výstup:	Žák umí rozlišit, které látky patří mezi soli, umí zapsat z názvů vybraných solí vzorce a ze vzorců názvy

Soli kyslíkatých kyselin



NÁZVOSLOVÍ

Soli kyslíkatých kyselin



NÁZVOSLOVÍ KYSLÍKATÝCH KYSELIN

PODSTATNÉ JMÉNO

odvozeno od názvu kyseliny
+ přípona **-an**

PŘÍDAVNÉ JMÉNO

odvozeno od názvu kovu s příponou podle oxidačního čísla

síran draselný

sůl kyseliny sírové ⇨ H_2SO_4 ⇨ $(SO_4)^{-II}$

K_2SO_4

Přiřaď k názvu kyseliny její vzorec a vyber název soli od ní odvozené

kyselina dusičná

kyselina sírová

kyselina uhličitá

kyselina chlorná

kyselina dusitá

kyselina chlorečná

kyselina manganistá

kontrola

H_2CO_3 $HClO_3$ $HClO$ H_2SO_4 HNO_2 HNO_3 $HMnO_4$

VZOREC

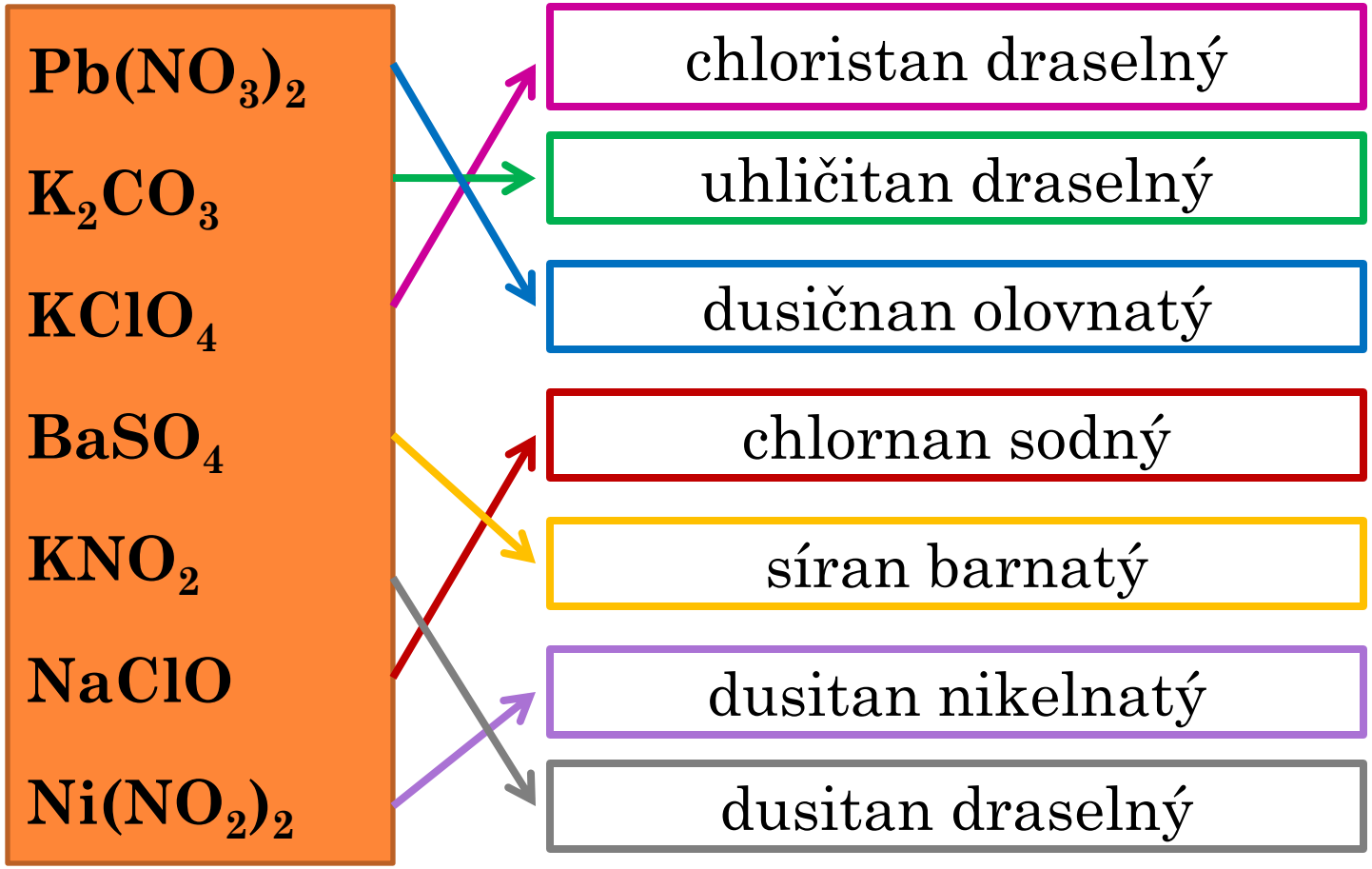
manganistan dusitan dusičnan uhličitan chlorečnan síran chlornan

SŮL - NÁZEV

K NÁZVU SOLI NAPIŠ VZOREC KYSELINY A PŘIŘAĎ SPRÁVNÝ VZOREC SOLI

název soli	kyselina	vzorec soli
dusičnan chromitý	HNO_3	$NaClO_3$
uhličitan vápenatý	H_2CO_3	$KMnO_4$
síran železnatý	H_2SO_4	$CaCO_3$
chlorečnan sodný	$HClO_3$	$Cr(NO_3)_3$
manganistan draselný	$HMnO_4$	Na_2SO_3
siřičitan sodný	H_2SO_3	$FeSO_4$

Přiřaď správný název pro danou sůl



Citace a zdroje

- Obrázky: http://office.microsoft.com – galerie PowerPointu (školní licence)

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Mgr. Růžena Koubová.

Materiál vznikl v OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost – projekt EU peníze školám.



Kontrola řešení

kyselina dusičná	HNO_3	dusičnan
kyselina sírová	H_2SO_4	síran
kyselina uhličitá	H_2CO_3	uhličitan
kyselina chlorná	$HClO$	chlornan
kyselina dusitá	HNO_2	dusitan
kyselina chlorečná	$HClO_3$	chlorečnan
kyselina manganistá	$HMnO_4$	manganistan

ZPĚT

KONTROLA ŘEŠENÍ

ZPĚT

název soli	kyselina	vzorec soli
dusičnan chromitý	HNO_3	$Cr(NO_3)_3$
uhličitan vápenatý	H_2CO_3	$CaCO_3$
síran železnatý	H_2SO_4	$FeSO_4$
chlorečnan sodný	$HClO_3$	$NaClO_3$
manganistan draselný	$HMnO_4$	$KMnO_4$
siřičitan sodný	H_2SO_3	Na_2SO_3